**BÀI KIỂM TRA MÔN HÓA HỌC 11**

**Phần: Trắc nghiệm**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| ***Đề\câu*** | ***101*** | ***102*** | ***103*** | ***104*** |
| ***1*** | D | D | D | B |
| ***2*** | A | C | A | B |
| ***3*** | A | B | B | B |
| ***4*** | B | C | C | D |
| ***5*** | B | B | A | D |
| ***6*** | C | B | A | A |
| ***7*** | A | A | C | C |
| ***8*** | C | D | D | A |
| ***9*** | D | B | A | C |
| ***10*** | C | C | A | C |
| ***11*** | C | D | A | B |
| ***12*** | B | D | D | B |
| ***13*** | A | B | A | A |
| ***14*** | B | B | A | B |
| ***15*** | C | D | B | A |
| ***16*** | B | A | C | C |
| ***17*** | B | B | C | A |
| ***18*** | B | A | A | B |
|  |  |  |  |  |
| ***1a*** | D | S | S | S |
| ***1b*** | D | S | D | S |
| ***1c*** | S | S | D | S |
| ***1d*** | D | S | D | S |
| ***2a*** | S | D | S | D |
| ***2b*** | S | S | S | D |
| ***2c*** | S | D | S | D |
| ***2d*** | S | D | S | S |
| ***3a*** | S | D | D | S |
| ***3b*** | D | S | S | S |
| ***3c*** | S | S | S | D |
| ***3d*** | S | S | S | S |
|  |  |  |  |  |
| ***1*** | 3 | 11,3 | 2,37 | 3 |
| ***2*** | 11,3 | 2,37 | 3 | 2,37 |
| ***3*** | 2,37 | 3 | 11,3 | 11,3 |

**Phần IV: tự luận**

Câu 1:

nH2SO4=0,01mol🡪 nH+ = 0,02 mol

nNaOH= 0,03 mol🡪 nOH- = 0,03 mol

H+ + OH- 🡪 H2O 0,25 đ

0,02 0,03 (mol)

[OH-] = 0,01/0,25= 0,04M 🡪 pOH= 1,4 🡪 pH=12,6 0,25đ

Câu 2:

Kc=[NH3]2/ [N2].[H2]3=0,62/0,4.0,23=112,5

Viết được công thức tính 0,25 đ

Tính đúng giá trị Kc 0,25 đ